

S3 1 PN='EP 604709'  
? t3/7/1

3/7/1  
DIALOG(R)File 350:Derwent WPIX  
(c) 2003 Thomson Derwent. All rts. reserv.

009830463

WPI Acc No: 1994-110319/199414

New melt adhesives which have been cross-linked by irradiation - useful,  
e.g. in plasters, transdermal therapeutic systems, adhesive tapes, etc.

Patent Assignee: LOHMANN GMBH & CO KG (LOHM )

Inventor: CZECH Z

Number of Countries: 017 Number of Patents: 003

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
DE 4232472	A1	19940331	DE 4232472	A	19920928	199414 B
EP 604709	A2	19940706	EP 93114280	A	19930906	199426
EP 604709	A3	19950118	EP 93114280	A	19930906	199538

Priority Applications (No Type Date): DE 4232472 A 19920928

Cited Patents: 1.Jnl.Ref; DE 1594163; DE 3740324; JP 58134172

Patent Details:

Patent No	Kind	Lan	Pg	Main IPC	Filing Notes
-----------	------	-----	----	----------	--------------

DE 4232472	A1		9	C09J-009/00	
------------	----	--	---	-------------	--

EP 604709	A2 G	10	C09J-133/06		
-----------	------	----	-------------	--	--

Designated States (Regional): AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI LU MC  
NL PT SE

EP 604709	A3		C09J-009/00		
-----------	----	--	-------------	--	--

Abstract (Basic): DE 4232472 A

Melt adhesive, prepd. from melt adhesive compsn. which is capable  
of being cross-linked by irradiation, is new.

The melt adhesive compsn. comprises (a) a styrene-isoprene-styrene  
block copolymer, polyisobutene, an ethylene-vinylacetate-copolymer,  
polyvinyl ether or an acrylate cpd. (b) 0.01-15.00 (most esp. 0.1-10)  
wt.% of a cpd. of formula  $(R_1R_2C=CR_3-C(O)x-(CH_2)m-(CH_2C(O)))_n-NH-2-Z$   
(where  $R_1, R_2 = H, F, Cl, Br$  or  $I$ ;  $x = 0$  or  $1$ ;  $R_3 = H, CN, halo$  or  $Me$ ;  
 $m = 0-12$ ; and  $Z = 2,4-toluy1, 2,6-toluy1$  or  
1,5-(1-methylene-1,3,3-trimethyl)-cyclohexylene); and opt. (c)  
softeners, tackifiers, fillers or anti-aging agents.

USE/ADVANTAGE - The adhesives are useful for e.g. plasters,  
transdermal therapeutic systems, adhesive tapes, etc.. The adhesives  
have low viscosity, high cohesion and good adhesion.

Dwg.0/3

Derwent Class: A18; A81; B07; D22; G03; P32; P34; P85

International Patent Class (Main): C09J-009/00; C09J-133/06

International Patent Class (Additional): A61F-013/02; A61L-015/58;

A61M-037/00; C09J-004/00; C09J-007/02; C09J-011/00; C09J-123/08;

C09J-123/20; C09J-129/10; C09J-133/08; C09J-153/02; G09F-003/10

?

(19)



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11) Veröffentlichungsnummer: **0 604 709 A2**

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 93114280.6

(51) Int. Cl.<sup>5</sup>: C09J 133/06, C09J 4/00

(22) Anmeldetag: 06.09.93

(30) Priorität: 28.09.92 DE 4232472

Irlicher Strasse 55  
D-56513 Neuwied(DE)

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
06.07.94 Patentblatt 94/27

(72) Erfinder: Czech, Zbigniew, Dr. Dipl.-Chem.  
Rostocker Strasse 10  
D-56075 Koblenz(DE)

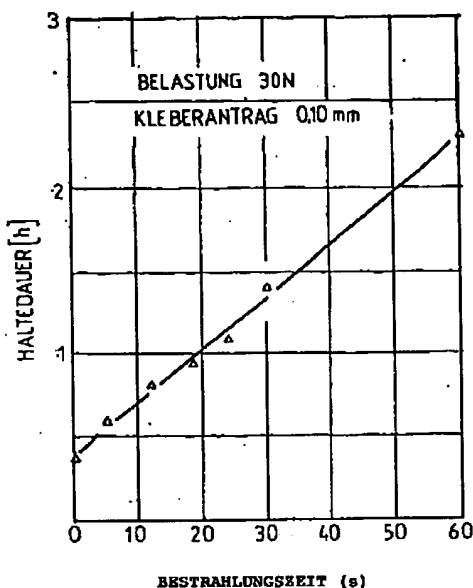
(84) Benannte Vertragsstaaten:  
AT BE CH DE DK ES FR GB GR IE IT LI LU MC  
NL PT SE

(71) Anmelder: LOHMANN GmbH & Co. KG  
Postfach 2343,

(74) Vertreter: Neidl-Stippler, Cornelia, Dr.  
Rauchstrasse 2  
D-81679 München (DE)

(54) Haftschnelzkleber, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung.

(57) Die Erfindung betrifft Haftschnelzkleber aus strahlungsvernetzbaaren Haftschnelzkleberzusammensetzungen, Verfahren zu ihrer Herstellung, wobei eine Mischung zwischen den Haftschnelzkleberkomponenten und dem strahlungsinitiierten Vernetzer hergestellt wird, der Haftschnelzkleber in geschmolzenem Zustand auf Verarbeitungstemperatur auf ein Substrat aufgebracht wird und der strahlungsvernetzbaare Vernetzer durch Bestrahlung zur Vernetzungsreaktion gebracht wird, sowie die Verwendung des Haftschnelzklebers für Pflaster, transdermale therapeutische Systeme, Klebebänder, Etiketten, Zierleisten usw..



Figur 1 : Haltedauer bei Raumtemperatur in Abhängigkeit von der Bestrahlungszeit

EP 0 604 709 A2

Die Erfindung betrifft Haftschmelzkleber, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie ihre Verwendung.

Radikalisch nachvernetzbare, insbesondere nachvernetzbare Haftkleber auf Acrylatbasis sind bereits aus der DE-PS 37 40 324 bekannt geworden. Dabei handelt es sich um Haftkleber, wie sie zur Beschichtung von Klebebändern, Etiketten, etc. dienen, bei denen es wesentlich ist, daß sie leicht verarbeitet, d.h. auf das jeweilige Substrat aufgetragen werden können. Bei der Verarbeitung ist daher eine  
 5 niedere Viskosität erwünscht, die aber mit einer geringen Kohäsion einhergeht, während beim daraus hergestellten haftklebenden Substrat, wie einem Klebeband, Pflaster, transdermalen therapeutischen System oder dgl. eine hohe Kohäsion des Klebers mit guter Anfaßklebrigkeit verbunden sein soll. Dabei ist es insbesondere erwünscht, eine hohe Kohäsion des Klebers mit möglichst hoher Adhäsion und hoher  
 10 Klebekraft zu erreichen. Um die Kohäsion von Klebstoffen zu verbessern, wurde bereits vorgeschlagen, sogenannte strahlungsinitiiertbare Vernetzer einzusetzen.

Viele derartige Vernetzer sind bekannt und bspw. von R. Holman und P. Oldring; "UV- and EB-curing formulations for printing inks, coatings and paints", 1988, published by SITA-Technology, 203 Gardena House, Brookhill Road, London, S.W. 18, Great Britain, beschrieben.

Als Grundpolymere können bspw. Polyamide, Polyester, Polycaprolactame, Polycaprolacton, Ethylen-Vinylacetat-Copolymerer (EVA), Ethylen-Ethylacrylat-Copolymere (EEA), Polyvinylether, Polyacrylatester, Polyvinylacetale, Polyvinylacetate, Styrol-Butadien-Blockpolymere, Isopren-Blockpolymerer, Polyurethane, Ethylcellulose, Celluloseacetat-Butyrat; Synthesekautschuke (z.B. Neopren-Kautschuk), Polyisobutylen, Butylgummi, Acrylnitril-Butadien-Mischpolymerisate, Epoxidharze, Melaminharze, Phenol-formaldehyd-Harze und  
 20 Resorcin-Formaldehyd-Harz verwendet werden, wobei auch unter anderem modifizierende Harze eingesetzt werden können.

Eine Aufstellung geeigneter Haftschmelzkleber, auch niedrigschmelzender, findet sich in der DE-PS P 37 43 947, der DE-PS 37 43 945 und der DE-PS 37 43 946, auf deren Offenbarung zur Vermeidung von Wiederholung in vollem Umfang Bezug genommen wird.

Haftklebstoffsysteme mit strahleninitiierten Vernetzern, die aus Lösung aufgetragen werden, insbesondere solche auf Acrylatbasis sind bereits bekannt, so aus der DE-PS 1719169 der PG Industries Inc., der DE-PS 18 12 887 (National Starch and Chem. Corp.), der DE-PS 19 61 615 (JOHNSON and JOHNSON) der DE-OS 20 45 985 (The B.F. Goodrich Corp.), der DE-PS 28 56 521 (ETAFIN Corp. S.A.).

Diese nachvernetzbaren Haftkleberzusammensetzungen sind für die Praxis insofern mit gravierenden  
 30 Nachteilen bei der Herstellung der klebenden Substrate behaftet, da bei der bekannten Herstellung lösemittelhaltige Haftklebstoffe in Mischung mit Vernetzern aufgebracht, getrocknet und dann radikalisch nachvernetzt wurden. Die Verwendung von Lösemitteln ist unter anderem aus den nachfolgenden Gründen problematisch geworden:

Die Kosten für Lösemittel steigen ständig, insbesondere auch für reine Lösemittel, die praktisch rückstands-  
 35 frei verdampfen, wie dies insbesondere für pharmazeutische Anwendungen, bei denen eine Irritation der Haut durch teilweise toxische oder zumindest als Reizstoffe oder auch Allergene wirkende Lösemittelreste in der Haftklebstoffschicht vermieden werden soll.

Die Arbeitsplatzschutzvorschriften für die Verwendung von Lösemitteln und der daraus folgende Aufwand für Absaugstrecken werden ständig verschärft.

Schließlich werden Lösemittel, insbesondere halogenierte Lösemittel oder auch Kohlenwasserstoffe wegen der durch diese verursachten Umweltbelastung, einschließlich eines negativen Effekts auf die Ozonschicht, strengen amtlichen Bestimmungen unterworfen, wobei diese Anforderungen ständig steigen.

Sowohl aus Kosten- als auch aus Umweltschutzgründen wird daher angestrebt, die Verwendung von Lösemitteln, insbesondere bei der Auftragung von Klebstoffen möglichst zu umgehen.

Es ist bereits vorgeschlagen worden, für diesen Zweck Haftschmelzkleber, wie sie bspw. aus der Buchbindetechnik bekannt sind, einzusetzen.

Diese bekannten Haftschmelzkleber hatten allerdings bisher den Nachteil, daß sie häufig auch im geschmolzenen Zustand keine ausreichend geringe Viskosität und Fließfähigkeit aufwiesen. Durch Einsatz höherer Verarbeitungstemperaturen, die zu einer besseren Verflüssigung der Kleber führen kann - sofern  
 50 die Kleberzusammensetzung höhere Temperaturen verträgt, wird allerdings auch eine höhere Temperaturbelastung des zu beschichtenden Substrats erhalten. Hohe Temperaturen eignen sich insbesondere nicht für Substrate aus Kunststoffen oder auch Haftkleberzusammensetzungen mit flüchtigen Bestandteilen.

Schließlich führt die Verwendung hoher Temperaturen auch zu einem höheren Energieverbrauch, was bei der Herstellung großer Mengen vermieden werden soll.

Es ist demzufolge Aufgabe der Erfindung, Haftkleberzusammensetzungen zu finden, die leicht, d.h. mit geringer Viskosität zu verarbeiten sind, deren Eigenschaften im aufgetragenen Zustand aber eine hohe Kohäsion und Adhäsion zeigen.

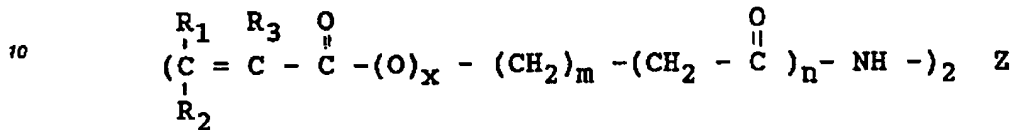
Gleichzeitig soll der Einsatz von Lösemitteln eingeschränkt werden.

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch nachvernetzbare Haftschnelzkleber.

Vorteilhafte Weiterbildungen der Erfindung ergeben sich aus den Unteransprüchen.

Bevorzugt handelt es sich dabei um strahlennachvernetzbare Haftschnelzkleber.

- 5 Eine besonders bevorzugte Ausführungsform dieser nachvernetzbaaren Haftschnelzkleber sind nachvernetzbaare Haftkleber auf Acrylatbasis, mit einem Gehalt von 0,01 bis 15 Gew.%, bevorzugt 0,1 bis 10 Gew.% einer Verbindung der allgemeinen Formel:



- 15 wobei  $R_1, R_2 = H$  oder  $F, Cl, Br$  oder  $J$ ;  $x = 0$  oder  $1$ ;  $n = 0,1$ ;  $Z = 2,4$ -Toluyrest,  $2,6$ -Toluyrest oder  $1,5$ -(1-Methylen-1,3,3-trimethyl)-cyclohexylenrest;  $R_3 = H, CN, \text{Halogen}$  oder  $CH_3$ ;  $m = 0 - 12$  sein können, als Kreuzvernetzer.

Bevorzugte Haftschnelzkleber auf Acrylatbasis sind ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus: Methylacrylat, Ethylacrylat, Butylacrylat, Hexylacrylat, Heptylacrylat, 2-Ethylhexyl-acrylat, 2-Methylheptyl-

- 20 acrylat, Isooctylacrylat, n-Nonyl-acrylat, Isononylacrylat, Decylacrylat und/oder Dodecyl(meth)acrylat.

Die Erfindung bezieht sich ferner auf die Verwendung der nachvernetzbaaren Haftschnelzkleber für Pflaster, transdermale therapeutische Systeme, Klebebänder u. dgl., wobei darauf hinzuweisen ist, daß diese Haftschnelzkleber selbstverständlich auch Wirkstoffe enthalten können, wie sie bspw. aus der DE-PS 37 43 946 bekannt sind.

- 25 Ferner betrifft die Erfindung auch ein Verfahren zur Herstellung von Haftschnelzklebern, wobei man eine Mischung zwischen den Haftschnelzkleberkomponenten und dem Vernetzer sowie ggf. weiteren Bestandteilen, wie Wirkstoffen, Tackifiern, Füllstoffen, Alterungsschutzmitteln etc. herstellt und schmilzt, diese Haftschnelzklebermischung im geschmolzenen Zustand auf ein Substrat aufbringt und anschließend den/die Vernetzer durch durch Bestrahlung zur Vernetzungsreaktion bringt und dadurch die Viskosität und

- 30 die Kohäsion der aufgetragenen Mischung erhöht und derart den Haftkleberauftrag fertigstellt.

Es ist besonders vorteilhaft, wenn der Haftschnelzkleber ein Kleber auf Acrylatbasis ist.

Eine besonders vorteilhafte Verwendung des erfindungsgemäßen nachvernetzbaaren Haftschnelzklebers ist für Pflaster, transdermale Systeme, Klebebänder u. dgl.

- Ein erfindungsgemäßes Verfahren zur Herstellung des Haftschnelzklebers weist auf, daß man eine 35 Mischung zwischen den Haftschnelzkleberkomponenten und dem Vernetzer sowie ggf. weiteren Komponenten, wie Wirkstoffen, Weichmachern, Füllstoffen od. dgl. herstellt, den Haftschnelzkleber im geschmolzenen Zustand auf Verarbeitungstemperatur auf ein Substrat aufbringt und die strahlungsinitiierten Vernetzer durch Bestrahlung zur Vernetzungsreaktion bringt.

- 40 Dabei können unterschiedliche Bestrahlungsformen eingesetzt werden, wie UV-Bestrahlung, Elektronenstrahlung od. dgl.

Dadurch, daß nun erfindungsgemäß neue nachvernetzbaare Haftklebermischungen gefunden wurden, ist es möglich, Haftkleber ohne Lösemittel aufzubringen und nachzuvernetzen, wodurch eine erhöhte Kohäsion des Haftklebers bei guter Adhäsion und einfacher Verarbeitbarkeit resultiert.

- 45 Nachfolgend soll die Erfindung anhand von Beispielen sowie der begleitenden Zeichnung näher erläutert werden. Dabei zeigt

Fig. 1 eine Darstellung der Haltedauer einer Klebung mit dem vernetzten Haftschnelzkleber des Beispiels 1.1 in Abhängigkeit von der Belastungsdauer

Fig. 2 eine Auftragung des Schlupfes einer Klebung mit dem Haftkleber des Beispiels 2 in Abhängigkeit von der Belastungsdauer; und

- 50 Fig. 3 eine Auftragung der Klebekraft bei Raumtemperatur in Abhängigkeit von der Bestrahlungszeit.

**Beispiel 1**Herstellung des Vernetzers

- 6 1.1. Reaktion von Isophorondiisocyanat mit Acrylsäure zur Herstellung eines an sich bekannten N-substituierten polyfunktionellen ungesättigten Carbonsäureamids.

100 g Isophorondiisocyanat und 65 g Acrylsäure sowie 150 g Ethylacetat wurden in einen Dreihalskolben gebracht und 1 Stunde am Rückfluß gekocht. Danach wurde abgekühlt und das Lösemittel abgezogen.

- 10 Man erhielt eine weiße Substanz mit einem Zersetzungspunkt von ca 350°C.

1.2. Verarbeitung eines strahlungsvernetzbaaren Acrylschmelzklebers

- Über etwa zwei Stunden wurde ein Gemisch von 200 g einer Haft-schmelzkleberzusammensetzung auf Butylacrylatbasis, 6 g Photoinitiator Irgacure 184 und 3g der eingangs hergestellten Verbindung gemischt, polymerisiert und gerührt. Die Mischung wurde auf eine Verarbeitungstemperatur von 110 °C gebracht und eine viskose, streichfähige klebrige Masse mit geringer Viskosität und geringer Kohäsion erhalten. Diese Masse wurde auf eine Polyesterfolie mit einer Stärke von 0,5 mm bei einer Temperatur von 110°C aufgetragen. Das derart beschichtete Substrat wurde unter einer UV-Bestrahlungsstrecke, in der zwei 500 W-UV-Lampen brannten, zur Vernetzungsreaktion gebracht. Nach der Bestrahlung zeigte die Haftkleberschicht eine erheblich verbesserte Kohäsion, wie aus Fig.1 ersichtlich.

Beispiel 2

- 25 2.1. Reaktion von Isophorondiisocyanat mit  $\beta$ -Carboxylethylacrylat zur Herstellung eines an sich bekannten N-substituierten polyfunktionellen ungesättigten Carbonsäureamids.

100 g Isophorondiisocyanat und 195 g  $\beta$ -carboxylethylacrylat sowie 300 g Ethylacetat wurden in einen Dreihalskolben gebracht und eine Stunde am Rückfluß gekocht. Danach wurde abgekühlt und das Lösemittel verdampft. Man erhielt eine weiße Substanz mit einem Zersetzungspunkt von ca. 350°C

30

2.2. Verarbeitung des Acrylschmelzklebers

- Über ca 2 Std. wurden ein Gemisch von 200 g Haftschmelzkleberzusammensetzung auf 2-Ethylhexylacrylatbasis und 6 g Photoinitiator Irgacure 184 und 10 g der unter 2.1. hergestellten Verbindung vermischt, polymerisiert und gerührt. Die Mischung wurde auf eine Verarbeitungstemperatur von 110°C gebracht und eine viskose, streichfähige klebrige Masse mit geringer Viskosität und geringer Kohäsion erhalten. Diese Masse wurde auf eine Polyurethanschäumfolie mit einer Stärke von 1 cm. aufgetragen. Das derart beschichtete Substrat wurde unter einer UV-Bestrahlungsstrecke, in der zwei 500 W-UV-Lampen brannten, zur Vernetzungsreaktion gebracht. Nach der Bestrahlung zeigte die Haftkleberschicht eine erheblich verbesserte Kohäsion, wie aus Fig.3 ersichtlich.

40

Beispiel 3

- 45 3.1. Reaktion von Isophorondiisocyanat mit Methacrylsäure zur Herstellung eines an sich bekannten N-substituierten polyfunktionellen ungesättigten Carbonsäureamids.

80 g Isophorondiisocyanat und 62 g Methacrylsäure sowie 200 g Aceton wurden in einen Dreihalskolben gebracht und 1 Stunde am Rückfluß gekocht. Danach wurde abgekühlt und das Lösemittel abgezogen.

- 50 Man erhielt eine weiße Substanz mit einem Zersetzungspunkt von ca 350°C.

3.2. Verarbeitung eines Methacrylschmelzklebers

- Über etwa zwei Stunden wurden ein Gemisch von 200 g Haftschmelzkleberzusammensetzung auf Isooctylacrylatbasis, 6 g Photoinitiator Irgacure 184 und 5 g der in 3.1. hergestellten Verbindung gemischt, polymerisiert und gerührt. Die Mischung wurde auf eine Verarbeitungstemperatur von 120°C gebracht und eine viskose, streichfähige klebrige Masse mit geringer Viskosität und geringer Kohäsion erhalten. Diese Masse wurde auf eine Polyesterfolie mit einer Stärke von 50  $\mu$ m aufgetragen. Das derart beschichtete

55

Substrat wurde unter einer UV-Bestrahlungsstrecke, in der zwei 500 W-UV-Lampen brannten, zur Vernetzungsreaktion gebracht. Nach der Bestrahlung zeigte die Haftkleberschicht eine erheblich verbesserte Kohäsion, wie aus Fig.3 ersichtlich.

#### 5 Beispiel 4

##### Herstellung des Vernetzers

#### 10 4.1. Reaktion von 2,4-Toluyldiisocyanat mit Methacrylsäure zur Herstellung eines an sich bekannten N-substituierten polyfunktionellen ungesättigten Carbonsäureamids.

100 g 2,4-Toluyldiisocyanat und 100 g Methacrylsäure sowie 200 g Ethylacetat wurden in einen Dreihalskolben gebracht und 1 Stunde am Rückfluß gekocht. Danach wurde abgekühlt und das Lösemittel abgezogen. Man erhielt eine weiße Substanz mit einem Zersetzungspunkt von ca 310°C.

15

#### 4.2. Verarbeitung des Acrylatschmelzklebers

Über etwa zwei Stunden wurden ein Gemisch von 200 g Haftschemelzkleberzusammensetzung auf Butylacrylatbasis, 6 g Photoinitiator Irgacure 184 und 4 g N,N'-Methacryloyl-2,6-diaminotoluol gemischt, polymerisiert und gerührt. Die Mischung wurde auf eine Verarbeitungstemperatur von 120°C gebracht und eine viskose, streichfähige klebrige Masse mit geringer Viskosität und geringer Kohäsion erhalten. Diese Masse wurde auf eine Polyesterfolie mit einer Stärke von 50 µm aufgetragen. Das derart beschichtete Substrat wurde unter einer UV-Bestrahlungsstrecke, in der zwei 500 W-UV-Lampen brannten, zur Vernetzungsreaktion gebracht. Nach der Bestrahlung zeigte die Haftkleberschicht eine erheblich verbesserte Kohäsion, wie aus Fig.3 ersichtlich.

25

#### Beispiel 5

##### Herstellung des Vernetzers

30

#### 5.1. Reaktion von 2,6-Toluyldiisocyanat mit $\beta$ -Carboxyethylacrylat zur Herstellung eines an sich bekannten N-substituierten polyfunktionellen ungesättigten Carbonsäureamids.

100 g 2,6-Toluyldiisocyanat und 200 g Carboxylethylacrylat sowie 400 g Ethylacetat wurden in einen Dreihalskolben gebracht und 1 Stunde am Rückfluß gekocht. Danach wurde abgekühlt und das Lösemittel abgezogen. Man erhielt eine weiße Substanz mit einem Zersetzungspunkt von ca 270°C.

35

#### 5.2. Verarbeitung des Acrylathaltschmelzklebers

Über etwa zwei Stunden wurden ein Gemisch von einer Haftschemelzkleberzusammensetzung auf Isononylacrylatbasis, 6 g Photoinitiator Irgacure 184 und 6 g der unter 5.1. hergestellten Verbindung gemischt, polymerisiert und gerührt. Die Mischung wurde auf eine Verarbeitungstemperatur von 130 °C gebracht und eine viskose, streichfähige klebrige Masse mit geringer Viskosität und geringer Kohäsion erhalten. Diese Masse wurde auf eine Polyesterfolie mit einer Stärke von 50 µm aufgetragen. Das derart beschichtete Substrat wurde unter einer UV-Bestrahlungsstrecke, in der zwei 500 W-UV-Lampen brannten, zur Vernetzungsreaktion gebracht. Nach der Bestrahlung zeigte die Haftkleberschicht eine erheblich verbesserte Kohäsion, wie aus Fig.3 ersichtlich.

45

#### Beispiel 6

50

##### 6.1 Herstellung des Vernetzers

#### Reaktion von Isophorondiisocyanat mit Trichloracrylsäure zur Herstellung eines an sich bekannten N-substituierten polyfunktionellen ungesättigten halogenierten Carbonsäureamids.

55

150 g Isophorondiisocyanat und 237 g Trichloracrylsäure sowie 1 Liter Ethylacetat wurden in einen Dreihalskolben gebracht und 3 Stunden am Rückfluß gekocht. Danach wurde abgekühlt und das Lösemittel abgezogen. Man erhielt eine weiße Substanz mit einem Zersetzungspunkt von ca 280°C.

6.2. Verarbeitung des nachvernetzbaaren Haftschmelzschmelzklebers auf Acrylatbasis

Über etwa zwei Stunden wurden ein Gemisch 200 g einer Haftschmelzkleberzusammensetzung auf Butylacrylatbasis, 6 g Photoinitiator Irgacure 184 und 3 g N,N'-Trichloracryloyl-1,5-(1,5-(1-Methylen-1,3,3-trimethyl)cyclohexyl) gemischt, polymerisiert und gerührt. Die Mischung wurde auf eine Verarbeitungstemperatur von 140°C gebracht und eine viskose, streichfähige klebrige Masse mit geringer Viskosität und geringer Kohäsion erhalten. Diese Masse wurde auf eine Polyesterfolie mit einer Stärke von 50µm aufgetragen. Das derart beschichtete Substrat wurde unter einer UV-Bestrahlungsstrecke, in der zwei 500 W-UV-Lampen brannten, zur Vernetzungsreaktion gebracht. Nach der Bestrahlung zeigte die Haftkleberschicht eine erheblich verbesserte Kohäsion, wie aus Fig.3 ersichtlich.

Beispiel 7Herstellung des Vernetzers

7.1. Reaktion von Isophorondiisocyanat mit Dibromacrylsäure zur Herstellung eines an sich beannten N-substituierten polyfunktionellen ungesättigten Carbonsäureamids.

100 g Isophorondiisocyanat und 65 g Dibromacrylsäure sowie 150 g Ethylacetat wurden in einen Dreihalskolben gebracht und 1 Stunde am Rückfluß gekocht. Danach wurde abgekühlt und das Lösemittel abgezogen. Man erhielt eine weiße Substanz mit einem Zersetzungspunkt von ca 350°C.

7.2. Verarbeitung des Acrylschmelzklebers

Über etwa zwei Stunden wurden ein Gemisch von 200g einer Haftschmelzkleberzusammensetzung auf Isooctylacrylatbasis, 6 g Photoinitiator Irgacure 184 und 2 g des unter 7.1. hergestellten Vernetzers gemischt, polymerisiert und gerührt. Die Mischung wurde auf eine Verarbeitungstemperatur von 110°C gebracht und eine flüssig-viskose, streichfähige klebrige Masse mit geringer Viskosität und geringer Kohäsion erhalten. Diese Masse wurde auf eine Polyesterfolie mit einer Stärke von 50µm aufgetragen. Das derart beschichtete Substrat wurde unter einer UV-Bestrahlungsstrecke, in der zwei 500 W-UV-Lampen brannten, zur Vernetzungsreaktion gebracht. Nach der Bestrahlung zeigte die Haftkleberschicht eine erheblich verbesserte Kohäsion und war praktisch nicht mehr fließfähig, wie aus Fig.3 ersichtlich.

Beispiel 8

Untersuchung der Eigenschaften eines mit einem erfindungsgemäß vernetzten Haftkleber beschichteten Substrates:

100 g unvernetzter Haftschmelzkleber der Zusammensetzung 70 Gew.% 2-Ethylhexylacrylat, 10 Gew.% Acrylsäure, 5 Gew.% Methylacrylat, 5 Gew.% 2-Hydroxyethylacrylat, 3 Gew.% Acrylamid, 4 Gew.% N,N'-Trichloracryloyl - 2,6-diaminotoluol und 3 Gew.% Irgacure 184 wurden im geschmolzenen Zustand bei einer Verarbeitungstemperatur von 120°C auf eine Polyesterfolie, die hier als Substrat eingesetzt wurde, aufgetragen und durch Bestrahlung mit einer UV-Lampe vernetzt. Die Eigenschaften des derart auf dem Substrat hergestellten Haftklebers wurden unter folgenden Bedingungen ermittelt (nach AFERA 4001, 4012):

Klebstoffschichtdicke :	0,1 mm
Vernetzung:	Bestrahlung mit UV-Lampe UVRC 500 Leistung: 500 W
Bestrahlungszeit:	1 - 60 sec.
Bestrahlungsabstand:	40 mm
Belastung	30 N

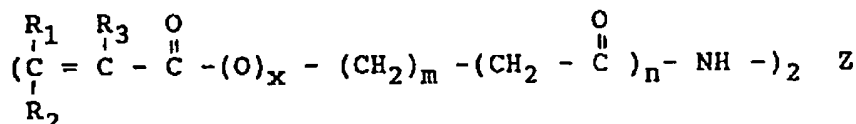
In Fig. 1 der begleitenden Zeichnung ist die Haltedauer der Klebung in Abhängigkeit von der Bestrahlungszeit bei einem Kleberauftrag von 0,25 mm dargestellt. Hier ist zu beobachten, daß bis zu einer Bestrahlungszeit von 60 sec. die Haltedauer stetig steigt, danach aber eine Abreaktion des Vernetzers stattgefunden hat, sodaß weitere Bestrahlung keinen Effekt mehr zeigt.

Herstellung eines transdermalen therapeutischen Systems

100 g Haftschmelzkleber der allgemeinen Zusammensetzung 70 Gew.% Butylacrylat, 20 Gew.% Dimethylaminoethylmethacrylat, 7 Gew.% Acrylsäure und 3 Gew.% N,N'-Trichlor-acryloyl-2-6-diaminotoluol wurden geschmolzen und auf 100°C mit 10 g Bopindololhydrogenmalonat vermischt. Die erhaltene Mischung wurde sodann in einer Schichtdicke von 200 g/m<sup>2</sup> auf aluminiumbedampfte Polyesterfolie aufgebracht. Dieses Zwischenprodukt mit einer sehr viskosen Haftkleberschicht mit nicht ausreichender Kohäsion wurde unter einer Bestrahlungsstrecke mit einer UV-Lampe von 500 W in einem Abstand von 10 cm durchgeführt. Es wurde eine Haftkleberschicht mit stark verbesserter Ko- und Adhäsion erhalten.

**Patentansprüche**

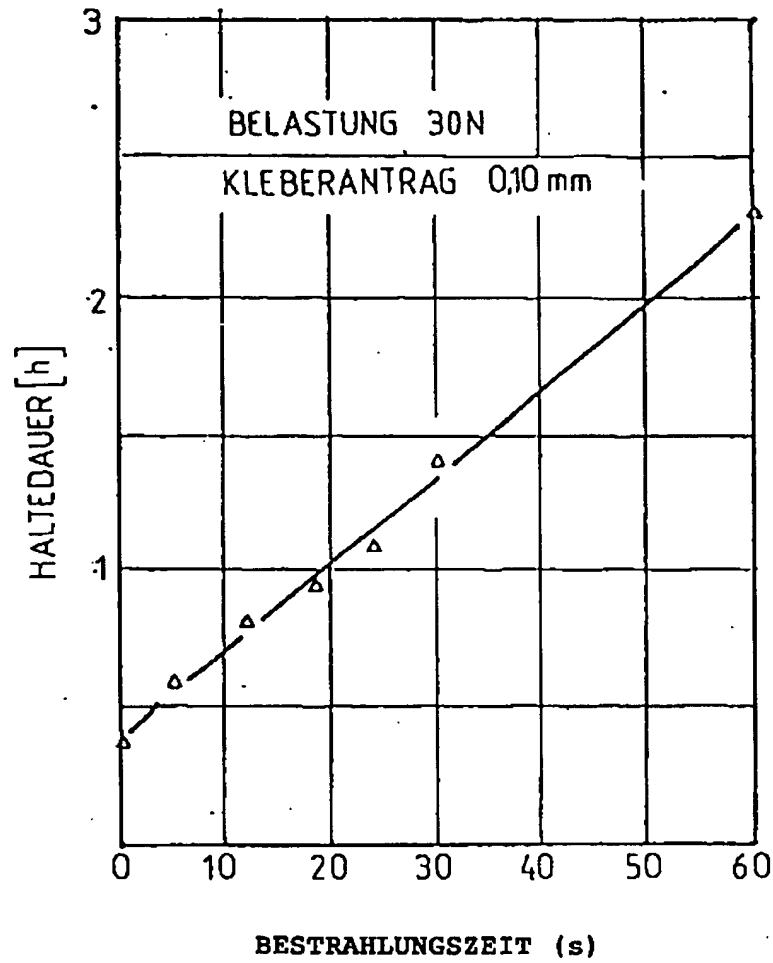
1. Haftschmelzkleber, dadurch gekennzeichnet, daß der Haftschmelzkleber aus einer strahlungsnachvernetzba- ren Haftschmelzkleberzusammensetzung hergestellt ist.
2. Haftschmelzkleber nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der Haftschmelzkleber auf der Basis von Styrol-Isopren-Styrol-Blockpolymeren, Polyisobuten, Ethylen-Vinylacetat-Copolymeren, Polyvinylethern, Acrylaten hergestellt ist und handelsübliche strahlungsinitiierte Vernetzer sowie ggf. Radikalbildner aufweist.
3. Haftschmelzkleber nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß er aus einer Haftschmelzkleberzusammensetzung auf Acrylatbasis mit einen Gehalt von etwa 0,01 bis 15,00 Gew.%, bevorzugt 0,1 bis 10 Gew.% einer Verbindung der allgemeinen Formel:



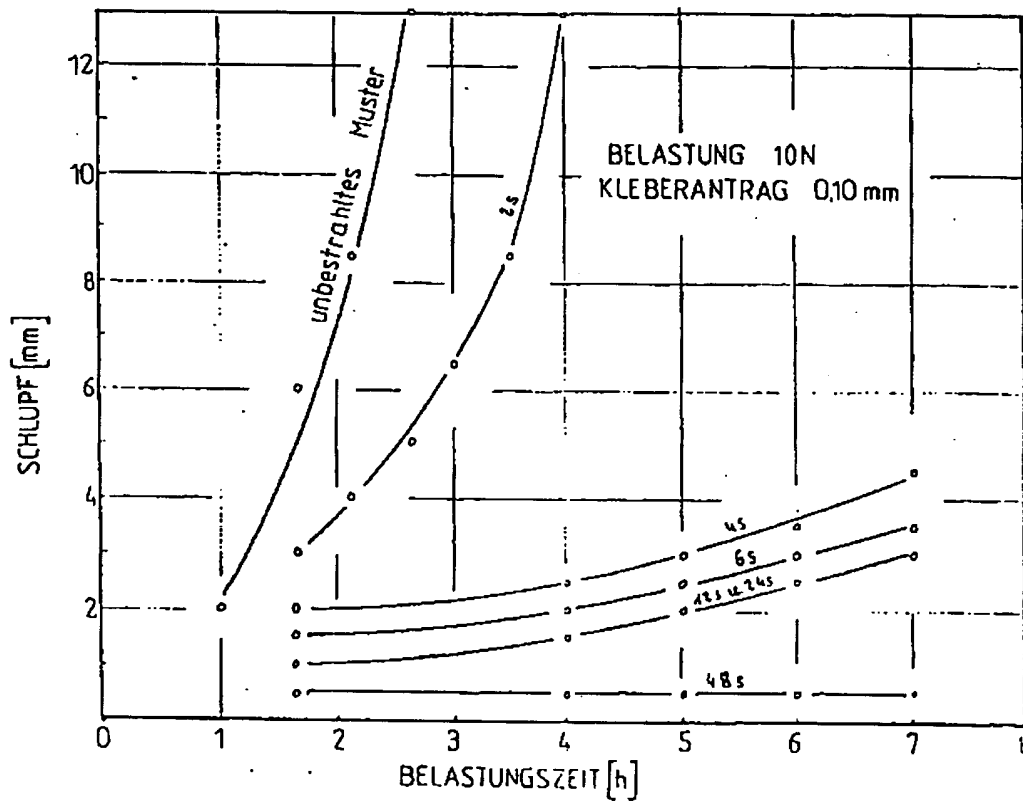
wobei R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> = H oder F, Cl, Br oder J; x = 0 oder 1; n = 0,1; Z = 2,4-Toluyrest, 2,6-Toluyrest oder 1,5-(1-Methylen-1,3,3-trimethyl)-cyclohexylenrest; R<sub>3</sub> = H, CN, Halogen oder CH<sub>3</sub>; m = 0 - 12 sein können, herstellbar ist.

4. Haftschmelzkleber nach einem der vorangehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß die Haftschmelzklebermischung zusätzlich ggf. Weichmacher, Tackifier, Füllstoffe, Alterungsschutzmittel aufweist.
5. Haftschmelzkleber nach irgendeinem der vorangehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß der Kleber auf Acrylatbasis ausgewählt ist aus der Gruppe bestehend aus solchen auf Basis von: Methylacrylat, Ethylacrylat, Butylacrylat, Hexylacrylat, Heptylacrylat, 2-Ethylhexylacrylat, 2-Methylheptylacrylat, Isooctylacrylat, n-Nonylacrylat, Iso-nonylacrylat, Decylacrylat und/oder Dodecyl(meth)acrylat.
6. Verfahren zur Herstellung des Haftschmelzklebers nach einem der vorangehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Mischung zwischen den Haftschmelzkleberkomponenten und dem strahlungsinitiierten Vernetzer herstellt, den Haftschmelzkleber im geschmolzenen Zustand auf Verarbeitungstemperatur auf ein Substrat aufbringt und den strahlungsvernetzba- ren Vernetzer durch Bestrahlung zur Vernetzungsreaktion bringt.
7. Verwendung des Haftschmelzklebers nach irgendeinem der vorangehenden Ansprüche für Pflaster, transdermale therapeutische Systeme, Klebebänder, Etiketten, Zierleisten u. dgl.

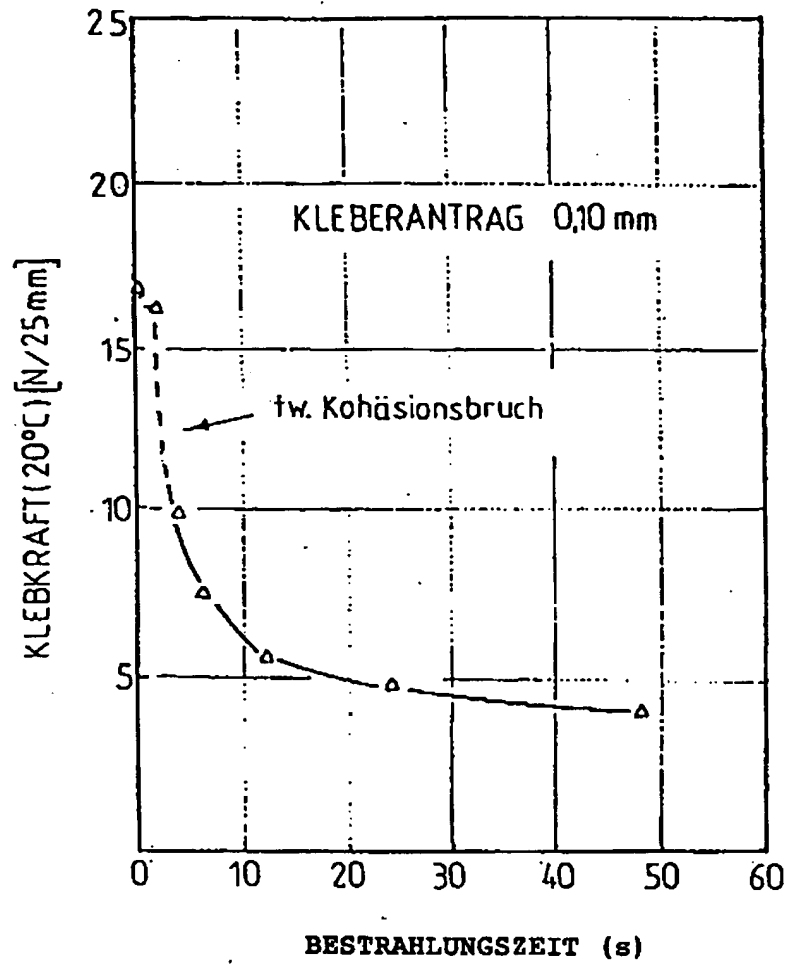




Figur 1 : Haltedauer bei Raumtemperatur in Abhängigkeit von der Bestrahlungszeit



Figur 2 : Scherverlauf (ausgedrückt durch den Schlupf)  
in Abhängigkeit von der Belastungszeit



Figur 3 : Klebkraft bei Raumtemperatur in Abhängigkeit von der Bestrahlungszeit

THIS PAGE BLANK (USPTO)